

PUB-NO

PUB-DATE

LANGUAGE

PAGES
004

MAIN - IPC
C09K011/64

TNT-CL (IPC): C09 K 11/08; C09 K 11/64

ABSTRACTED-PUB-NO: JP2000001672A

BASIC-ABSTRACT:

NOVELTY - A fine particulate powder of novel light accumulating fluorescent body (P) has been composed of aluminate (A) of alkaline earth metal wherein a chief activator is Eu. DETAILED DESCRIPTION - (A) has the formula (I). Formula (I)
$$(Al-x-yDxEy)O.a(G1-zHz)203$$
 A = at least one metal atom selected from the group of Mg, Ca, Sr, Ba, and Zn; D = a chief activator Eu; E = at least one coactivator element atom selected from the group of lanthanoids of Dy, Nd, Ho, Er, Tm, Yb, and Lu and transition metals of Mn, Zr, Nb, Ti, Sb, Li, Ge, In, and W; G = Al of the host crystal; H = B or Ga of the host crystal; x is greater than 0.0001 and less than 0.5; y is greater than 0.0001 and less than 0.3; z is greater than 0.0001 and less than 0.5; a is greater than 1.5 and less than 3.0. Also claimed is as an independent claim a manufacturing method (M) of (P) comprising: (1) preparation process of aqueous solution of chlorides and ammonium ion containing aqueous solution wherein an aqueous solution containing $AlCl_3/6H_2O$ as the starting substance for the Al component, $SrCl_2/6H_2O$ as the starting substance for the Sr component, and $BaCl_2/2H_2O$ as the starting substance for the Ba component, and ammonium ion containing aqueous solution containing Eu_2O_3 as the starting substance for the Eu component, Dy_2O_3 as the starting substance for the Dy component, and H_3BO_3 as the starting substance for the B component; (2) formation process of (A) wherein the two aqueous solutions prepared in (1) are mixed, the mixture is made to react at 80 deg. C, cooled, the precipitate is filtered, and the dried fine particles are baked at a high temperature in a reducing atmosphere.

USE - (P) is suitably used for formulating coating compositions and/or moulded articles that emit in the dark places light stored by absorbing light from sunshine and/or other illuminants for a long time. (M) is suitable for manufacturing (P).

ADVANTAGE - (P) has strong emission intensity, long emission time, and excellent water resistance.

Code	Title	Citation	Front	Review	Classification	Date	Reference	Sequences	Attachments
------	-------	----------	-------	--------	----------------	------	-----------	-----------	-------------

Image

Generate Collection

Print

Terms	Documents
jp-2000001672-\$ did.	2

Display Format:

REV

Change Format

[Previous Page](#)

Next Page

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開2000-1672

(P2000-1672A)

(43)公開日 平成12年1月7日(2000.1.7)

(51)Int.Cl.⁷
C 0 9 K 11/64
11/08

識別記号
CPP

F I
C 0 9 K 11/64
11/08

テーマコード(参考)
4 H 0 0 1
B

審査請求 未請求 請求項の数4 FD (全4頁)

(21)出願番号 特願平10-185688
(22)出願日 平成10年6月15日(1998.6.15)

(71)出願人 598164898
弘津 直敏
大阪府枚方市出口2丁目25番2号
(72)発明者 福井 利信
中華人民共和国南京鎮金五村16號
(74)代理人 100088650
弁理士 小山 義之
Fターム(参考) 4H001 CF01 XA05 XA08 XA12 XA13
XA20 XA30 XA31 XA38 XA56
YA03 YA22 YA25 YA32 YA40
YA41 YA49 YA51 YA60 YA63
YA66 YA67 YA68 YA69 YA70
YA71 YA74

(54)【発明の名称】 蓄光性蛍光体微粒粉末及びその製造方法

(57)【要約】

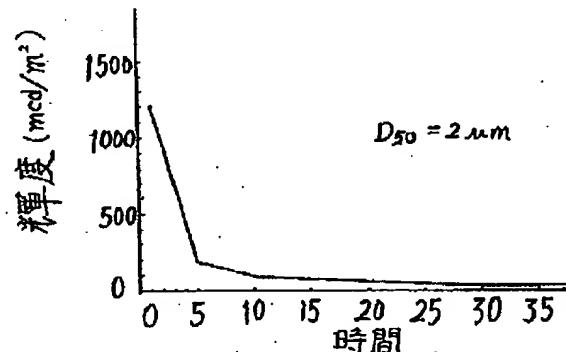
【目的】 発光強度が高く、発光時間が長い、耐水性にすぐれた、粒子の極めて小さい微粉末状の蓄光性蛍光体を提供することを目的とする。

【構成】 Euを主賦活剤とするアルカリ土類金属のアルミニン酸塩よりなる蓄光性蛍光体において、一般式 $(A_{1-x}, D_x, E_x, O \cdot a (G_1, H_1)_2 O_2)$ (式中Aはアルカリ土類金属のMg、Ca、Sr、Ba及び2価の金属Znよりなる群より選ばれた1種又は2種以上の元素であり、Dは賦活剤Euであり、Eは共賦活剤であるランタノイドのDy、Nd、Ho、Er、Tm、Yb、Lu及び遷移金属のMn、Zr、Nb、Ti、Sb、Li、Ge、In、Wよりなる群より選ばれた1種又は2種以上の元素であり、Gは母結晶体のAlであり、Hは母結晶体のB又はGaである。又x、y、z、aはそれぞれ $0.0001 < x < 0.5$

$0.0001 < y < 0.3$

$0.0001 < z < 0.5$

1. $5 < a < 3.0$ の範囲の数である。)で表される組成を有することを特徴とする蓄光性蛍光体微粒粉末。



【特許請求の範囲】

【請求項1】Euを主賦活剤とするアルカリ土類金属のアルミニン酸塩よりなる蓄光性蛍光体において、一般式
 $(A_{1-x}, D_x E,)_2 O \cdot a (G_{1-z} H_z)_2 O_3$
 (式中Aはアルカリ土類金属のMg、Ca、Sr、Ba及び2価の金属Znよりなる群より選ばれた1種又は2種以上の元素であり、Dは賦活剤Euであり、Eは共賦活剤であるランタノイドのDy、Nd、Ho、Er、Tm、Yb、Lu及び遷移金属のMn、Zr、Nb、Ti、Sb、Li、Ge、In、Wよりなる群より選ばれた1種又は2種以上の元素であり、Gは母結晶体のA1であり、Hは母結晶体のB又はGaである。又x、y、z、aはそれぞれ

$0.0001 < x < 0.5$

$0.0001 < y < 0.3$

$0.0001 < z < 0.5$

$1.5 < a < 3.0$

の範囲の数である。)で表される組成を有することを特徴とする蓄光性蛍光体微粒粉末。

【請求項2】該微粒粉末が粒径2μ以下の微粒粉末が50重量%以上を占める請求項2記載の蓄光性蛍光体微粒粉末。

【請求項3】AlCl₃・6H₂OをAl成分の出発原料として用い、SrCl₂・6H₂OをSr成分の出発原料として用い、BaCl₂・2H₂OをBa成分の出発原料として用い、Eu₂O₃、Dy₂O₃、H₃BO₃をそれぞれEu、Dy、B成分の出発原料として用い、上記塩化物の水溶液とアンモニウムイオンを含む水溶液を混合し80℃で反応させ、冷却し、沈殿を濾過、乾燥した微粒粉末を還元性雰囲気中で高温で焼成して請求項1記載の蓄光性蛍光体微粒粉末を製造する、蓄光性蛍光体微粒粉末の製造方法。

【請求項4】該乾燥した微粒粉末の焼成を、活性炭等の炭素の存在下で空気中で行い、発生した一酸化炭素の還元性雰囲気中で行う、請求項3記載の蓄光性蛍光体微粒粉末の製造方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は、蓄光性蛍光体微粒粉末とその製造方法に関するものである。

【0002】

【従来の技術】蓄光性蛍光体は日光又は他の光源からの光を照射すると、その光エネルギーを蓄え、暗所で長時間にわたり発光することができ、種々の目的に利用しうる材料である。従来の蓄光性蛍光体は殆どが硫黄化合物よりなり、例えばZnS:Cu・Co又はCaS:Co等が用いられており、これらの蓄光性蛍光体粉末は蓄光し、発光することができるが、その発光時間は精々1～2時間程度であり、化学的安定に乏しく、耐水性に劣り、劣化し易いため、悪条件下では、数10時間で発光

能力は急激に低下し、使用寿命が短いという欠点があつた。

【0003】また硫黄化合物径の蓄光性蛍光体粉末に放射性物質を添加したものは長時間自己発光をすることが可能であるが、放射性物質の使用は、人体への放射線障害及び環境汚染のため、国際的にも使用禁止されている。

【0004】1990年代初期にアルカリ土類金属のアルミニン酸塩を主成分とする蓄光性蛍光体粉末が提案され

10 ている。アルカリ土類金属としてEuを用い、これによりアルミニン酸を活性化した蓄光性蛍光体は発光強度が高く、発光時間も24時間以上と長く、化学的に安定で、耐光性に優れ、使用寿命も長い等の長所があり、広範囲に使用されている。例えば蛍光インク、蛍光塗料、蛍光プラスチック、蛍光ガラス、蛍光布、装飾製品や低強度光源等に応用されている。

【0005】

【発明が解決しようとする課題】上記アルカリ土類金属のアルミニン酸塩よりなる蓄光性蛍光体粉末は、 $\alpha - A_{1-x} O_3$ と数種類の必要な原料化合物を混合して1300℃以上の高温で反応させて得られる、セラミックス状の非常に高硬度の固体粉末である。 $\alpha - A_{1-x} O_3$ は化学的に極めて安定であり、充分高い温度でなければアルカリ土類金属とは反応せず、高温の反応で初めて单斜晶形のアルミニン酸塩を精製し、Eu₂O₃のようなランタノイド金属元素よりなる賦活剤が結晶中に導入されて、発光中心及び格子欠陥を形成する。この高硬度の製品は強力な粉碎処理を施さなければ、数10μの大きさの粉末とすることはできない。

20 【0006】しかし粉碎時に生じる結晶の欠陥に賦活エネルギーが吸収され、発光が衰える。粒径が10μ以下になると発光の強度が急激に低下し、粒径が3μ以下となると、発光が微弱となり、実用に供することが困難となる。オフセット印刷用蛍光インク、電子複写機用蛍光トナー、繊維染色用染料等の用途に蓄光性蛍光体粉末を使用するには、極めて微粒の粉末が必要であり、従来の公知のアルカリ土類金属のアルミニン酸塩よりなる蓄光性蛍光体粉末では、充分な発光強度を有する微粒粉末を得ることは不可能であった。

40 【0007】一方アルミニン酸塩蓄光性蛍光体中で+2と+3価のイオンが蛍光物質の賦活剤として働く際、全く異なるスペクトルの発光をする。アルカリ土類金属のアルミニン酸塩では、2価のEuイオンのみが格子欠陥を形成し得る。蓄光性蛍光体を製造する際に、通常は+3価のEu₂O₃をEuイオン源として添加、混合して、高温に加熱するが、加熱反応中に+3価のEuを+2価のEuに還元する必要がある。従ってこの固相反応を還元性雰囲気中で行う必要があり、+3価のEuの+2価のEuへの還元率は蓄光性蛍光体の品質を決定する。従来の方法は水素ガスを約5%含む窒素ガス流中で反応を

行い、Euイオンの還元を行っているが、その反応は密閉容器中で行う必要があり、操作が煩雑となり、生産コストが嵩みまた大量生産が困難であった。

【0008】従って本発明は、発光強度が高く、発光時間が長い、耐水性にすぐれた、粒子の極めて小さい微粉末状の蓄光性蛍光体を提供することを目的とする。

【0009】更に本発明の他の目的は、極めて簡単な方法で品質の優れた蓄光性蛍光体微粒粉末を製造する方法を提供することを目的とする。

【0010】

【課題を解決するための手段】上記目的を達成すべく、本発明者は鋭意研究を重ねた結果、塩化アルミニウム、塩化ストロンチウム、塩化バリウム等の塩化物をそれぞれアルミニウム、ストロンチウム、バリウム等の成分の出発原料として用い、Eu₂O₃、Dy₂O₃、H₃BO₃をそれぞれEu、Dy、B成分の出発原料として用い、これらの成分のいくつかの水溶液をアンモニウムイオンを含む水溶液と混合して得られた沈殿を乾燥し、得られた所定の組成の微粒粉末を加熱焼成することにより、発光強度が高く、発光時間が長い、耐水性にすぐれた、粒子の極めて小さい微粒粉末状の蓄光性蛍光体が得られることを見出し、本発明を完成するに至った。

【0011】即ち本発明は、Euを主賦活剤とするアルカリ土類金属のアルミニ酸塩よりなる蓄光性蛍光体において、一般式



(式中Aはアルカリ土類金属のMg、Ca、Sr、Ba及び2価の金属Znよりなる群より選ばれた1種又は2種以上の元素であり、Dは賦活剤Euであり、Eは共賦活剤であるランタノイドのDy、Nd、Ho、Er、Tm、Yb、Lu及び遷移金属のMn、Zr、Nb、Ti、Sb、Li、Ge、In、Wよりなる群より選ばれた1種又は2種以上の元素であり、Gは母結晶体のAlであり、Hは母結晶体のB又はGaである。又x、y、z、aはそれぞれ

$$0.0001 < x < 0.5$$

$$0.0001 < y < 0.3$$

$$0.0001 < z < 0.5$$

$$1.5 < a < 3.0$$

の範囲の数である。)で表される組成を有することを特徴とする蓄光性蛍光体微粒粉末を要旨とする。

【0012】他の本発明は、AlCl₃・6H₂OをA1成分の出発原料として用い、SrCl₂・6H₂OをSr成分の出発原料として用い、BaCl₂・2H₂OをBa成分の出発原料として用い、Eu₂O₃、Dy₂O₃、H₃BO₃をそれぞれEu、Dy、B成分の出発原料として用い、上記塩化物の水溶液とアンモニウムイオンを含む水溶液を混合し80℃で反応させ、冷却し、沈殿を濾過、乾燥した微粒粉末を還元性雰囲気中で高温で焼成して請求項1記載の蓄光性蛍光体微粒粉末を製造

する、蓄光性蛍光体微粒粉末の製造方法を要旨とする。

【0013】

【発明の実施の形態】次に本発明の蓄光性蛍光体微粒粉末及びその製造方法の実施の形態について、実施例により具体的に説明するが、本発明はこの実施例に限定されるものではない。

【0014】 [実施例]

SrCl ₂ ・6H ₂ O	260 g
AlCl ₃ ・6H ₂ O	683.2 g
BaCl ₂ ・2H ₂ O	1.74 g

10 をイオン交換水5000mlに溶解した水溶液を溶液Aとし、

(NH ₄) ₂ CO ₃	486 g
---	-------

をイオン交換水2000mlに溶解した水溶液を溶液Bとする。溶液Aと溶液Bを80℃のイオン交換水5000ml中に混合し、80℃で15分間保った後、冷却し沈殿を濾過する。その沈殿を乾燥、粉碎した後、るつぼに入れ、1300℃で1時間焼成し、冷却した。これに

Eu ₂ O ₃	1.96 g
--------------------------------	--------

Dy ₂ O ₃	2.8 g
--------------------------------	-------

Sb ₂ O ₃	30.7 g
--------------------------------	--------

H ₃ BO ₃	28 g
--------------------------------	------

塩酸(2水物)	1.4 g
---------	-------

20 を混合して4時間ポールミルで湿式粉碎した後、750mlのるつぼにいれ、るつぼの上縁まで3~5cmの空間を空けて、2つの顆粒状活性炭を入れた30mlのるつぼを置き、750mlのるつぼを蓋で密閉した。電器炉で1300℃で2時間焼成した。上記活性炭が空気中の酸素と反応して一酸化炭素が発生して、一酸化炭素の還元性雰囲気中で焼成が行われる。生成物を400℃まで冷却し、電器炉から取り出し、室温まで冷却後再び粉碎し、350メッシュのふるいで篩分して、2μ以下の粒径部分の重量が50% (D₅₀=1.0μ) の微粒粉末を得た。得られた微粒粉末は発光強度が強く、発光時間が長く、耐水性の良好な蓄光性蛍光体微粒粉末であった。その発光スペクトルを図1に、微粒粉末の粒度分布を図2に、発光強度の時間的変化を図3にそれぞれ示す。本発明の蓄光性蛍光体微粒粉末は極めて粒度分布のばらつきが少なく、シャープな粒度分布の微粒粉末である。

【図1】

【図2】

【図3】

【0015】 [比較例] 本発明の実施例において、SrCl₂・6H₂O、AlCl₃・6H₂O、BaCl₂・2H₂Oの代わりに、それぞれSrCO₃、α-Al₂O₃、BaCO₃を実施例1で使用した元素のモル数に相当する量を用い、これらを混合して、これに実施例で用いたと同量のEu₂O₃、Dy₂O₃、Sb₂O₃、H₃BO₃及び塩酸(2水物)を添加し、ポールミルに入れて3時間混合、粉碎し、実施例と同様に1

300°Cで2時間焼成し、粉碎、篩分して10μ以下の粒径部分の重量が50% ($D_{50}=10\mu$) の粉末を得て、その発光特性を測定した。その結果を図4に示す。

【図4】

【0016】図3と図4を比較すると、本発明の製造方法で得た蓄光性蛍光体の $D_{50}=2\mu$ の微粒粉末は、従来法の比較例で得られた蓄光性蛍光体の、 $D_{50}=10\mu$ の比較的粒径の大きな粉末と比較して、発光強度、発光時間がともに同等以上に優れている。

【0017】

【発明の効果】本発明の蓄光性蛍光体微粒粉末の製造方法によれば、極めて粒径の小さい蓄光性蛍光体微粒粉末を得ることができる。本発明の蓄光性蛍光体微粒粉末は、 $D_{50}=2\mu$ の微粒粉末であっても、発光強度が強く、発光時間が長く、耐水性にすぐれ、その粒子の極め*

*で小さい微粒粉末状の蓄光性蛍光体は、オフセット印刷、インクジェット印刷等の印刷用蛍光インク、電子複写機用蛍光トナー、繊維染色用蛍光染料、合成樹脂ペレット、合成樹脂フィルム、塗料等の蛍光着色剤等の用途にも使用することができる。

【図面の簡単な説明】

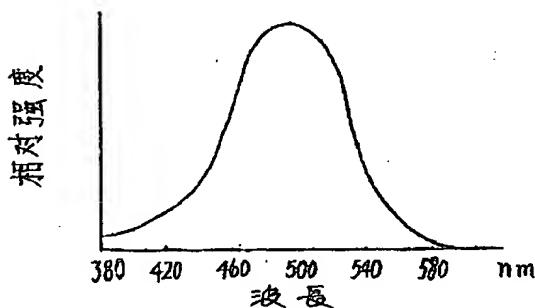
【図1】本発明の蓄光性蛍光体微粒粉末の発光スペクトルを示すグラフである。

【図2】本発明の蓄光性蛍光体微粒粉末の粒度分布を示すグラフである。

【図3】本発明の蓄光性蛍光体微粒粉末の発光強度の時間的変化を示すグラフである。

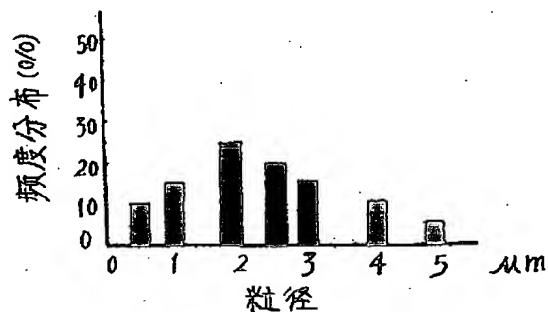
【図4】従来の蓄光性蛍光体粉末の発光強度の時間的変化を示すグラフである。

【図1】



【図3】

【図2】



【図4】

